## **EUROPEAN PATENT OFFICE**

## Patent Abstracts of Japan

**PUBLICATION NUMBER** 

03204877

**PUBLICATION DATE** 

06-09-91

APPLICATION DATE

25-10-90

APPLICATION NUMBER

02289769

APPLICANT: OTSUKA PHARMACEUT FACTORY

INC:

INVENTOR: HASHIMOTO KINJI;

INT.CL.

C07D487/04 // A61K 31/495 A61K

31/495 A61K 31/495 A61K 31/495 A61K 31/505 A61K 31/505 A61K

31/505

TITLE

: PYRAZOLO(1,5-A)PYRIMIDINE

DERIVATIVE

ABSTRACT:

NEW MATERIAL:A compound shown by formula I [R<sub>1</sub> to R<sub>4</sub> are H, carboxyl, lower alkoxycarbonyl or lower alkyl and cycloalkyl which may be substituted; R<sub>5</sub> is SR<sub>6</sub> (R<sub>6</sub> is pyridyl or phenyl), NR<sub>7</sub>R<sub>8</sub> (R<sub>7</sub> and R<sub>8</sub> are H, phenyl which may be replaced or R<sub>7</sub>, R<sub>8</sub> and N form 1-pyrrolidinyl, etc.)] and a salt thereof.

EXAMPLE: 7-(3,5-Di-t-butyl-4-hydroxyphenyl)amino-pyrazolo[1,5-a]pyrimidine.

USE: Useful as a drug such as an improver for ischemic palsy disorder, anti- inflammatory drug, antirheumatic, antiasthmatic, antiallergic, etc.

PREPARATION: According to reaction formula, a pyrazolo[1,5-a]pyrimidine halide derivative shown by formula II is condensed with a thiol shown by formula III or an amine shown by formula IV ( $R_7$  and  $R_8$  are H, phenyl, etc.) to give a compound shown by formula 1.

BNSDOCID: <JP 403204877A A.I >

# THIS PAGE BLANK (USPTO)

⑩日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公開

## <sup>®</sup> 公 開 特 許 公 報 (A) 平3-204877

❸公開 平成3年(1991)9月6日

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全10頁)

図発明の名称

ビラゾロ[1, 5-a]ピリミジン誘導体

冶

②特 願 平2-289769

**図出 願 平2(1990)10月25日** 

優先権主張

型平 1 (1989)10月25日每日本(JP) 動特願 平1-277566

の発 明 者

井 上

誠 徳島県鳴門市大津町木津野字野神の越122-3

饱発 明 者 橋 本

徳島県鳴門市撫養町北浜字宮の東7番地の8

⑪出 願 人 株式会社大塚製薬工場

徳島県鳴門市撫養町立岩字芥原115

⑫代 理 人 弁理士 青山 葆 外1名

#### 明細音

し. 発明の名称

ピラゾロ[1.5-a]ピリミジン誘導体

2. 特許請求の範囲

一般式:

【式中、R、R、R、R、R、R、は同一または異なって水素原子、カルボキシル基、低級アルコキシカルボニル基、フェニル基、置換基としてヒドロキシル基、カルボキシル基、低級アルコキシカルボニル基を有することのある低級アルキル基、シクロアルキル基を示し、またR・およびR・は互いに結合して低級アルキレン基を形成してもよい。R・は基一SR・または一NR・R・を示し、R・はビリジニル基または置換基としてヒドロキシル基、低級アルキル基から適ばれる器の1~3個を有することのあるフェニル基を示し、R・およびR・は水

東原子、関換基としてヒドロキシル基、低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル基、カルボキシル基から選ばれる基の1~3個を有することのあるフェニル基を示すか、あるいはR,とR。が互いに結合して、これらが結合している窒素原子と共に1ーピロリジニル基、2~オキソー1~ピロリジニル基、または置換基としてハロゲン原子もしくはトリハロメチル基を有することのあるフェニル医級アルキル基を有する1~ピペラジニル基を形成する基を示す]

で表されるピラプロ[1,5-a]ピリミジン誘導体 およびそれらの塩。

3. 発明の詳細な説明

## 産業上の利用分野

本発明は医薬として有用な新規ピラゾロ[1.5 -a]ピリミジン誘導体、さらに詳しくは一般式;

$$\begin{array}{c}
R, & \\
R, & \\
R, & \\
R, & \\
R
\end{array}$$
(1)

[式中、Ri、Ri、Ri、Reは同一または異なっ て水業原子、カルポキシル基、低級アルコキシカ ルボニル甚、フェニル基、置換基としてヒドロキ シル基、カルポキシル基、低級アルコキシカルポ ニル甚を有することのある低級アルキル甚、シク ロアルキル基を示し、またR、およびR。は互いに 結合して低級アルキレン基を形成してもよい。R。 は基-SR。または-NR,R。を示し、R。はピリ ジニル基または置換基としてヒドロキシル基、低 級アルキル基から選ばれる基の1~3個を有する ことのあるフェニル基を示し、RoおよびRoは水 **素原子、置換基としてヒドロキシル芸、低級アル** キル甚、低級アルコキシカルポニル甚、カルボキ シル基から選ばれる基の1~3個を有することの あるフェニル基を示すか、あるいはR·とR·が互 いに結合して、これらが結合している霊素原子と

ル、プロビル、イソプロビル、ブチル、イソブチル、t-ブチル、ペンチル、ヘキシル等の炭素数 l~6個の直鎖または分枝類アルキルが挙げられる。

低級アルコキシカルボニル基としては、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、プロボキシカルボニル、プトキシカルボニル、プトキシカルボニル、ペンチンカルボニル、ペンチルオキシカルボニル、ペキシルオキシカルボニル 悪害の炭素数2-7の直鎖または分枝鎖状アルコキシカルボニル基を例示できる。

置機基としてヒドロキシル基、カルボキシル基 または低級アルコキシカルボニル基を有すること のある低級アルキル基としては先に掲げた低級ア ルキル基の他、例えばヒドロキシメチル、2ーヒ ドロキシエチル、3ーヒドロキシブロビル、2ー ヒドロキシブロビル、2ーヒドロキシイソブロビ ル、カルボキシメチル、2ーカルボキシエチル、 3ーカルボキシブロビル、4ーカルボキシブチル、 メトキシカルボニルメチル、エトキシカルボニル

共に1-ピロリジニル甚、2-オキソ-1-ピロリジニル甚、または置換基としてハロゲン原子もしくはトリハロメチル基を有することのあるフェニル基、ヒドロキシ低級アルキル基あるいはジフェニル低級アルキル基を有する1-ピペラジニル基を形成する基を示す]

で表されるピラゾロ[1.5-a]ピリミジン誘導体 またはその塩に関する。

## 発明の構成および効果

本発明の新規ビラゾロ[1,5-a]ビリミジン誘導体は前記一般式(1)で示され、動物、特に哺乳動物に対して、例えば虚血-再率流障害改善作用、抗炎症、抗リウマチ、抗喘息、抗アレルギー、解熱、鎮痛等の薬理作用を示し、例えば虚血-再率流障害改善剤、抗炎症剤、抗リウマチ剤、抗喘息刺、抗アレルギー剤、解熱剤、鎮痛剤等の医薬品として有用である。

上記一般式(I)において示される各基としては 具体的にはそれぞれ以下の各基を例示できる。

低級アルキル墓としては、例えばメチル、エチ

メチル、プロポキシカルボニルメチル、ブトキシ カルボニルメチル、2-メトキシカルボニルエチ ル、2-エトキシカルボニルエチル等が挙げられ る。

シクロアルキル基としては、例えばシクロプロビル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロペチャン、シクロペプチル、シクロオクチル基等の 炭素数3~8のシクロアルキル基を例示できる。

低級アルキレン基としては、例えばメチレン、 エチレン、トリメチレン、テトラメチレン、ペン タメチレン、ヘキサメチレン基等が挙げられる。

置換基としてヒドロキンル基、低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル基、カルボキシル基から選ばれる基の 1 ~3 個を有することのあるフェニル基としてはフェニル基の他、例えば 2 -ヒドロキシフェニル、3 -ヒドロキシフェニル、4 -ヒドロキシフェニル、2 .3 -ジヒドロキシフェニル、1 .3 -ジメチルフェニル、3 .4 .5 -トリメチルフェ

ニル、 $3-x+\lambda - x=\lambda$ 、 $2.3-yx+\lambda - x=\lambda$ 、 $2.4.6-yx+\lambda - x=\lambda$ 、 $2.4.6-yx+\lambda - x=\lambda$ 、 $4-yx+\lambda - x=\lambda$ 、 $2.4-yx+\lambda - x=\lambda$ 、 $4-yx+\lambda - x=\lambda$ 、 $4-yx+\lambda - x=\lambda$ 、 $4-yx+\lambda - x=\lambda$  2.4.6  $-yx+\lambda - x=\lambda$  2.4.6  $-yx+\lambda - x=\lambda$   $3.5-yx+\lambda - x=\lambda$   $-x+\lambda - x=\lambda$   $3-x+\lambda - x=\lambda$   $-x+\lambda - x=\lambda$ 

ハロゲン原子またはトリハロメチル基を有することのあるフェニル基としては、フェニル基の他に、例えば、2-フルオロフェニル、3-フルオロフェニル、4-クロロフェニル、3-グロモフェニル、3-ブロモフェニル、3-

ヨードフェニル、4ーヨードフェニル、2ーフルオロー3ークロロフェニル、2ートリフルオロメチルフェニル、3ートリクロロメチルフェニル、4ートリプロモメチルフェニル、2ートリヨードメチルフェニル、4ーモノクロロジプロモメチルフェニル、2ージクロロモノヨードメチルフェニル基等が挙げられる。

ジフェニル低級アルキル甚としては、例えば、 ジフェニルメチル、2.2-ジフェニルエチル、 2.3-ジフェニルプロビル甚等が挙げられる。

本発明のピラゾロ[1.5-a]ピリミジン誘導体は下記の反応工程式により製造することができる。 [反応工程式 - 1]

【式中、Xはハロゲン原子を示し、R₁、R₂、R₂、R₂、R₂、R₂、R₂、R₂、R₂、R₂、R₂、CR₂ は前記と同じ。】
 反応工程式ー1に示すように、ピラゾロ[1.5 ー a] ピリミジンハライド誘導体(Ⅱ)とチオール類(Ⅲ)またはアミン類(Ⅳ)とを結合させることにより、本発明化合物(1)を得ることができる。

上記反応は一般に適当な密媒中、脱酸剤の存在 下または非存在下で実施される。ここで用いられ る脱酸剤としては、NaOH、KOH、NaHCO<sub>3</sub>、 K.CO。等のアルカリ金属水酸化物、電炭酸塩ま た炭酸塩などの無機塩基、またはトリエチルアミ ン、ジメチルアニリン、ジエチルアニリン、N-メチルモルホリン、ピリジン、4-ジメチルアミ ノビリジン等の第三級アミン類を例示できる。また溶媒としては、メタノール、エタノール等の低級アルコール類、テトラハイドロフラン(THF)、ジオキサン等のエーテル類などの不活性有機溶媒が挙げられる。脱酸剤として無機塩基を使う場合にはこれら不活性有機溶媒と水との混合溶媒を用いるのが行ましい。またベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素も溶媒として使用し得ス

上紀反応におけるビラゾロ[1.5-a]ビリミジンハライド誘導体(i1)とチオール類(i11)またはアミン類(iV)との使用割合は特に限定されないが、通常前者に対して後者を等モル量~過剰量用いるのがよい。また上紀脱酸剤は通常ビラゾロ[1.5-a]ビリミジンハライド誘導体に対して等モル量~過剰量用いるのが好通である。反応は冷却下、室温下および加熱下のいずれでも進行するが、通常0℃~溶媒の還流温度範囲の温度条件を採用して行なわれ、一般に0.5~15時間程度で終了する。

[反応工程式 - 2]

を採用して行なわれる。 [反応工程式-3]

【Y,~Y,およびY',~Y',はそれぞれ前記一般 式(1)中の対応する基に相当し、すなわち、Y, とY',、Y,とY',、Y,とY',およびY,とY', はそれぞれR、R,、R,およびR,に相当し、Y ,とY',、Y,とY',およびY,とY',は水素原子、 ヒドロキシル基、低級アルキル基、低級アルコキ シカルボニル甚またはカルボキシ甚から選ばれる 基である。ただし、Y,、Y,、Y,、Y,、 Y,、Y,のうち少なくとも一つの基がカルボキシ ル基、低級アルコキシカルボニル基またはカルボ キシ低級アルキル基を示し、Y',、Y',、 る位置の務はカルポキシル基またはカルポキシ低 設アルキル基である]

反応工程式-2に示すように、反応工程式-1. の方法で合成される本発明化合物(1)のうち、置 換塞として低級アルコキシカルポニル基および/ または低級アルコキシカルポニル低級アルキル基 を有する化合物(『a)を加水分解して別の本発明 化合物(lb)を得ることができる。上記反応は、 例えばメタノール、エタノール等の低級アルコー ル類、THF、ジオキサン等のエーテル類などの 適当な不活性有機溶媒と水との混合溶媒中、化合 物(la)に対してl~30倍モル量のNaOH、K OH等のアルカリ金属水酸化物およびハイドロサ ルファイトナトリウム(Na.S.O.)の存在下また は非存在下で実施される。置換甚Xs、Xe、Xz のいずれかがp位のOH基である場合、加水分解 反応中、酸化されるおそれがあるので、Na,S, O.の存在下で反応させるのが好ましい。反応は 冷却下、室温下、および加熱下のいずれでも進行 するが通常0℃~溶媒の還流温度範囲の温度条件

Y'.、Y'.、Y'.、Y'.のうち上記の基に対応する位置の基は対応するヒドロキシル基またはヒドロキシ低級アルキル基を示す]

反応工程式 - 3に示すように、反応工程式 - 1 で合成される本発明化合物(I)のうち、置換基としてカルボキシル基、低級アルコキシカルボニル基および/またはカルボキシ低級アルキル基を育する化合物(Ic)を還元して別の本発明化合物(Id)を得ることができる。上記還元反応は、例えばジエチルエーテル、THF、ジオキサン等の不活性有機溶媒中、化合物(Ic)に対して 1~ I 0 倍モル量の水素化アルミニウムリチウム、水素化アルミニウム、ジボラン等の適当な還元利を用いて実施できる。反応は約0~50℃の温度条件を採用して行なわれる。

前記反応工程式-1において、出発原料として使用される化合物(B)は、公知化合物および新規化合物の両者を包含しており、これら各化合物は、例えば下記反応工程式-4に示す方法に従って、

## 特開平3-204877 (5)

製造することができる。

【反応工程式-4】

上記反応工程式 - 4 に示す化合物(V)と化合物(V)との縮合反応は、酢酸、エタノール等の溶媒中、室温~溶媒の沸点の温度条件下で処理することにより行なわれる。

化合物(V)と化合物(VI)との使用割合は、一般にほぼ等モル量とするのがよく、また反応は2~5時間程度を要して完了し、かくして化合物(VI)が得られる。

ロマトグラフィー等を採用することができる。また、得られる本発明化合物は、必要により遊離の形態で、または医薬的に許容される酸、例えば塩酸、臭化水素酸、硫酸、硝酸等の無機酸、シュウ酸、フマル酸、マレイン酸、酒石酸、クエン酸等の有機酸との酸付加塩の形態で、または医薬的に許容されるアルカリ金属またはアルカリ土類金属(例えばナトリウム、カリウム、カルシウム等)の金属塩の形態で単離してもよい。

#### [実施例]

以下、実施例を挙げて本発明の化合物をさらに 具体的に説明する。

#### 実施例1

7-(3.5-ジーL-ブチル-4-ヒドロキンフェニル)アミノーピラゾロ[1.5-a]ピリミジンの合成

7 - クロロピラゾロ{1,5 - a}ピリミジン1.
 0 gと3,5 - ジーtーブチルー4 - ヒドロキシアニリン塩酸塩1,8 gおよびジエチルアニリン2.
 3 alのトルエン50 al 黙測液を120℃で30分

次に、化合物(VI)をハロゲン化することにより、 本発明化合物の原料である化合物(II)を得ること ができる。

较ハロゲン化は、N.N-ジメチルアニリン、N.N-ジエチルアニリン、トリエチルアミン等の脱酸剤の存在下、オキシ塩化リン、オキシ臭化リン等のハロゲン化剤と処理することにより実施される。なお、上記ハロゲン化剤は溶媒も兼ねるので特に溶媒を必要としないが、別の不活性溶媒中でも実施でき、その場合は例えばベンゼン、トルエン、キシレン等を例示できる。

また、脱酸剤の使用量は、化合物(M)に対して 【~【0倍程度が採用できる。

反応は、室温~100℃の温度条件で0.5~ 2時間程度を要して行なわれる。

上記反応工程式-1~4に示す方法により得られる化合物は、慣用される分離手段により反応系内より単離され得、また精製され得る。上記単離・精製手段としては溶媒抽出、蒸留、再結晶、カラムクロマトグラフィー、プレパラティブ薄層ク

間加熱した。冷後、溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒: CHCl<sub>3</sub>)で精製し、7-(3.5-ソーtーブチルー4-ヒドロキンフェニル)アミノビラゾロ[1.5-a]ビリミジン890 mgを無色結晶として得た。

· 融点: 264~266(分解)

'H-NMR(CDCI.): 8

1.48(s,18H), 5.63(s,1H), 5. 92(s,1H), 6.55(d,J=2.3Hz,1H), 7.47(s,2H), 8.14(d,J=2. 3Hz,1H)

## <u> 実施例2~26</u>

実施例 1 と同様にして、下記第 1 表に示す各化合物を得た。

r 1 &

R.		^ռ.					
发烧树	Ŕ·,				R <sub>1</sub>	法统	' II - N M R
# 13	R.	R,	R,	R	(1)(t)		DHSO-de: 1.41(s.188). 2.35(s.38) 9.00(4 [=2 0][2 1][).
2	11	Ме	н	н	-NH -OH -OH -(1)	251-253	6.35(d, J=2.0Hz, 1H). / (B(5.2H), 0.00(d, J=2.3Hz, 1H).
3	~		-	"	- 11 C	140-142	6.62(s.1H), 7.18(1-0.1=7.3.1.0Hz,1H), 8.1-8.2(s.2H) 1.7Hz,1H), 7.75(d·d.J=7.3.1.0Hz,1H), 8.1-8.2(s.2H) 1.7Hz,1H), 7.75(d·d.J=7.3.1.0Hz,1H), 8.45(d.J=2.5Hz,1H)
1	~	~	~	~	-NI (CO, No	188-189	1H). 7.10(d.J-8.9Hz, 1H). 7.80(d.J-2.5Hz, 1H). 10.82(s, 1H). J-2.7Hz, 1H). 7.86(brs.1H). 8.01(d.J-2.5Hz, 1H). 10.82(s, 1H). 7.07
5	н	Мe	11	Ph	- HH CO, Me	245-246 (dec)	(s.iH). 7.20(d.J=8.8Hz.1H), 1.2.6Hz.1H), 8.0-8.i(a.2H) J=8.8.2.6Hz.1H). 7.95(d.J=2.6Hz.1H), 8.0-8.i(a.2H)
6		~	-	~	- H H - Ph	197-199	6.03(s.1H). 6.77(s.1H). 6.94(d.J=7.2.1.5Hz,2H) 2H). 7.3-7.5(m.5H), 8.00(d-d.J=7.2.1.5Hz,2H). 2.85(t.
7	-	-	~ .	-	-M_N_O!!	210-215 (dec)	J=4.9Hz.4H). 3.76(t.J=5.8Hz.2H). 6.05(t.1H). 6.74(t.JH). 7.2-1.5(t.JH). 7.98(d.J=6.9Hz.2H)
8	-	-	-	~	•	194 - 196	5.59(e.1H), 6.39(e.1H), 6.32(e.1H), 6.02(e.1H),
9	-	-	-	"	-NH - C.H.(1)	280-282 (dec)	CDCis: 1.47(s.188), 2.40(s.3H), 3.7.6(s.3H), 8.00(d.J=8.1Uz.2H) 6.72(s.1H), 7.18(s.2H), 7.3-7.5(s.3H), 8.00(d.J=8.1Uz.2H)
1 .	1						

艦例	. [	R.	R.	R.	R,	Red Aid C	H - N M R   6 M (内 無情等: T M S )
10	н н		CO.E	н	-NH C.H.(1)	213-215	(q.1=7.111z.211), $8.22(s.111)$ , $1.14(s.111)$ , $(s.111)$ , $9.83(s.111)$
	-	~	~	"	- M OH	208-216 (dec)	2.79(1. $J=4.9Hz.4H$ ). 3.70(1. $J=3.3H2.2H$ ). 4.40(q. $J=7.1Hz.2H$ ). 6.14(s. $IH$ ). 8.41(s. $IH$ ). 3.90(s. $IH$ ). 4.36
2	~	~	~		-XII-CO'NE HCI	170-173	q.J=7.2Hz.2H). 6.37(s.1H). 7.20(d.1H). 8.69(s.1H) J=8.9.2.5Hz.1H). 7.81(d.J=2.5Hz.1H), 8.69(s.1H). 7.10(s.1H).
3	н	Μe	Рħ	н	-MH- C'H*(f)	222-224	7.19(s.2H), 7.11-7.22(s.1H), 9.6i(s.1E) 8.19(d.1=7.5Hz,2H), 8.63(s.1H), 9.6i(s.1E)
1 4	~	,,	~	~	-NE L	174-175	8.0.8.0Hz.1H). 7.32(a-a.3.0Hz.1H). 7.85(d.J=8.0Hz.1H). 8. Hz.2H). 7.76(d-d.J=8.0.8.0Hz.1H). 7.85(d.J=8.0Hz.1H). 11.00(s. (d.J=8.0Hz.1H). 8.18(d.J=8.0Hz.2H). 8.71(s.1H). 11.00(s. (d.J=8.0Hz.1H). 3.56(q.J=7.3Hz.2H). 8.71(s.JH). 3.56(q.J=7.3Hz.
1 5	CO.E	н	Н	н	- HH - C.H. (1) - HH - C.H. (1)	248-250 (dec)	2H). 6.61(d. J=2.2Hz.1H). 6.36(s.1H). 10.26(s.1H) 8.23(d. J=2.2Hz.1H), 8.42(s.1H). 10.26(s.1H). 3.34
1 6	CII, CO. EI	Me	Ħ	н	-NH - OH - C.H.(t)	190-192	(s.2H). 4.01(q.J=7.1H2.2H). 19. 8.01(brs.1H) 7.05(s.2H). 7.98(d.J=2.2Hz.1H). 8.01(brs.1H)
1 7	CO.E	н	Ph	н	-#H	97-100	28). 7.16(d, J=8, DHz, 1H). 7.96(d, J=8, DHz, 1H). 8.1 Hz, 2H). 7.54(d-d, J=8, O, 8, DHz, 1H). 7.96(d, J=8, OHz, 1H). 8.2(s, JH). 11.24(s, JH). (d, J=8, OHz, 2H). 8.71(s, JH). 8.82(s, JH). 1.724(s, JH).
1 8	~	-	-	~	-#HOH	189-191	6.99(d, J=8.9Hz, IH). 7.24(d, J=8.0Hz, 2H), 8.67(s, IH). 8.7( 7.67(d, J=3.0Hz, IH). 8.4(d, J=8.0Hz, 2H), 8.67(s, IH). 8.7(s, IH). 10.44(s, IH), 10.50(brs, IH)
19	н	Ме	н	Ph	-x-	156-158	CDC1:: 2.33(quintel,1-7.5Hz.ZH). 2.61(s.au/.). 7.4-7. 2H). 4.48(L,1-7.5Hz.ZH), 6.36(s.1H). 6.96(s.1H). 7.4-7. 3H). 7.9-8.0(a,2H)

### 特開平3-204877(フ)

发展例 看号	и,	ß,	_R,	R.	R,	報点	'H - NMに 6値 (内部はの:TMS)
2 0	11	Ма	н	Ph	-ACI - Ph	140-142	COCI; 2.51(s.30), 2.66(t.J-4.9Hz.4H), 3.72(t.J-4.9Hz.4H), 4.34(s.HB), 5.95(s.HB), 6.43(d.J-2.3Hz.4H), 7.2-7.5(m.10H), 7.95(d.J-2.3Hz.4H)
2 1	~	-	*	~	- N _ N _ Oil	57-59	CDC1,-CO,OD: 2.53(s.2H), 2.67(t.J-5.6Hz.2H), 2.81(t.J=5.0Hz.4H), 3.7-3.8(m.6H), 6.06(s.1H), 6.45(d.J=2.3Hz.1H), 8.01(d.J-2.3Hz.1H)
2 2		~	~	~	-I C I C I	199-201	CDC1;-CD,OD: 2.55(#.3H), 3.41(1.1-5.0Hz,4H), 2.68(1.1-5.0Hz,4H), 8.11(*.1H), 6.47(d,1=2.3Hz,1H), 6.94(d,1=9.0Hz,2H), 7.26(d,1=9.0Hz,2H), 8.04(d,1=2.3Hz,1H)
2 3	~	~	~	~	-1111CE.	223以上	COCI;-CD,OD: 2.70(s.3H). 3.57(1.J-5.1Hz.4H). 4.5-4.6(br.4H). 6.52(s.1H). 6.64(d.J=2.1Hz.1H). 7.1-7.2(br.2H), 7.4-7.5(br. 2H). 8.12(d.J=2.1Hz.1H)
24	11	Ме	н	н	-S C. H. (t)	194-196	COCI;: 1.48(s.18N), 2.43(s.3N), 5.63(s.H), 5.92(s.H), 6.55(d.J-2.3Nz,1H), 7.47(s.2H), 8.44(d.J-2.3Hz,1H)
2 5		~	~	. "	·s—	170-172	COC1; 2.50(s.3H), 6.50(e.1H), 6.59(d.J=2.3Hz,1H), 7.40(d-d-d, J=7.6.4.8,1.0Hz,1H), 7.68(d-t.J=7.6.1,0Hz,1H), 7.81(t-d.J=7.6, d.8Hz,1H), 8.11(d.J=2.3Hz,1H), 8.72(d-d-d.J=4.8.1.8,1,0Hz,1H), 1.0Hz,1H)
2 6	~	~	~	~	·s-{\_}	155-166	CDC1; 2.41(e.3H), 5.89(e.1H), 6.56(d.J=2.3Hz.1H), 1.5-7.7

### 実施例27

7-(2-カルポキシフェニル)アミノー5-メ チルピラゾロ[1.5-a]ピリミジンの合成

実施例3で合放した7-(2-メトキシカルボニルフェニル)アミノ-5-メチルピラゾロ[1.5-a]ピリミジン1.0gのエタノール20ml溶液に5%水酸化ナトリウム溶液30mlを加え、100でで1時間加熱撹拌した。冷後、エタノールを留去し、残渣に10%塩酸を加えて中和し、さらに飽和クエン酸水溶液でpH4とした。折出した結晶を遮取し、水、エタノール、エチルエーテルで洗浄後、乾燥し、7-(2-カルボキシフェニル)アミノ-5-メチルピラゾロ[1.5-a]ピリミジン970mgを無色結晶として得た。

融点: 261~262℃(分解)

'H-NMR(DMSO-d.): δ

2.47(s.3H), 6.47(d, J = I:2Hz. IH), 6.76(s.1H), 7.27(L, J =

7.6 Hz, 1 H), 7.7 2 (t, J = 7.6 Hz, 1 H), 7.8 6 (d, J = 7.6 Hz, 1 H), 8. 0 7 (d, J = 7 . 6 Hz. 1 H), 8 . 1 6 (d, J = 1 . 2 Hz. 1 H)

#### 実施例28~35

実施例27と同様にして、下記第2表に示す各 化合物を得た。

-1043-

R. K		'R •			
其施例 番号	R. H	R. Me	R,	R.	R, COC1,-CD,0D: 2.48(a,3H), 0.00(a,1), 2.7Hz,1H), 7.92(d.  -RH OH (284-285) 7.10(d.j=9,2Hz,1H), 7.22(d-d.j+9,2,2,7Hz,1H), 7.13(d.  -RH CO; (dec) J=2,7Hz,1H), 8.06(d,j=1,8Hz,1H), 6.99(s,1H), 7.13(d.  -RH CO; (dec) J=2,7Hz,1H), 6.12(s,1H), 6.99(s,1H), 7.13(d.
2 9	Н	Ме	н	Ph	-WH (dec) 1.87(d.1=2.002.13), 6.03(a.18), 1.00(d.4.1 × 8.0.8.042.18), 7.60 1.80(0.4), 2.4(a.18), 6.03(a.18), 1.00(d.4.1 × 8.0.8.042.18), 1.00
3 0	н	Me	Ph	н	28). 6.19(6.18). 7.66(d.18, 3H2.1H). 8.03(d.18). 180(d.18, 3H2.1H). 180(d.18, 3H2.1H). 180(d.18, 3H2.1H). 14.47(s.1H). 17.47.5(d.1H). 14.47(s.1H). 14.47(s.1H). 18.03(d.18, 3H2.1H). 18.03(d.18, 3H2.1H). 18.03(d.18, 3H2.1H). 18.03(d.18, 3H2.1H). 17.17(s.2H).
3 1	- 11	Me	CO.H		$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
3 3		-	-	- H	-NH - CO, H
3 4	CH,CO.	-	Ph	Н	$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$

## 実施例36

7-(3.5-ジーt-ブチルー4ーヒドロキシ フェニル)アミノー3-ヒドロキシメチルー5-メチルピラゾロ[1,5 - a]ピリミジンの合成 LiAlH。 8 4 0 mgの無水エーテル5 0 ml懸瀾 液に実施例10で合成した1-(3.5-ジ-۱-プチルー4ーヒドロキシフェニル)アミノー3ー エトキシカルポニルー5ーメチルピラゾロ[1.5 -a]ピリミジン 3.5gの無水THF 50al溶液 を水冷下で液下し、同温度にて30分間撹拌、さ らに室温で1時間撹拌した。酢酸エチルおよび水 を加えて過剰のしiAlH。を分解後、セライトで 違過した。違液を酢酸エチルで希釈し、NazS : O, 飽和水溶液および飽和食塩水で洗浄後、無水 硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を留去し、稜 盗をシリカゲルクロマトグラフィー(溶出溶媒: 酢酸エチル/ジクロロエタン=2/1→クロロホ ルムノメタノール=8/1)で精製した。こうし て得た結晶をエチルエーテルで洗浄し、7-(3. 5-ジーtープチルー4ーヒドロキシフェニル)ア

ミノー3ーヒドロキシメチルー5ーメチルピラゾ ロ[1.5-a]ビリミジン2.3gを無色結晶として

## 融点 194~196℃

'H-NMR(DMSO-d.): δ 1.41(s.18H). 2.36(s.3H). 4. 60(d, J = 5.2 Hz, 2 H), 4.79(t, J = 5.2 Hz, 1 H), 6.04(s, 1 H), 7. 10(brs.1 H). 7.17(s.2 H). 8.0 6 (s. 1 H). 9.44 (brs. 1 H)

## 実施例37

6.7-36F0-8-(3.5-3-t-7+N - 4 -ヒドロキシフェニル)アミノー5H-シク ロベンタ[d]ビラゾロ[l.5-a]ピリミジンの合

2-オキソシクロベンタンカルボン酸エチルの 3 19と3ーアミノピラゾール17.49を酢酸3 00xlに絡かし、100℃で3時間加熱した。放 冷後、生じた結晶を諄取し、水、次いでジエチル エーテルで洗浄し、さらにジクロロメタンージエ

-1044-

### 特閒平3-204877(9)

チルエーテルで再結晶して、融点280℃以上の 結晶22.3gを得た。

次に、上記で得られた結晶9.0gとN,N-ジェチルアニリン15mlをオキシ塩化リン90ml中に加え、80℃で3時間加熱した。反応終了後、減圧機能し、残渣を水水中に注ぎ込み、ジクロロメクンで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水碳酸ナトリウムで乾燥させた後、溶媒を留去した。残渣をn-ヘキサンで結晶化して、9.9gの結晶を得た。

上記結晶3.9gと3.5-ジーtーブチル-4-ヒドロキシアニリン塩酸塩5.2gおよびN.N-ジエチルアニリン5 zlをトルエン60 zl中に加え、100℃で3時間加熱した。実施例1と同様に後処理し、租生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:ジクロロメタンージクロロメクレール=50:1)で精製し、更にジクロロメクンージエチルエーテルで再結晶して、目的化合物3.8gを得た。

融点:255~257℃(分解)

R. R.

H-NMR(CDCL): &

1.45(s.18H), 1.96(quintet, J = 7.3 Hz, 2 H), 2.22(t, J = 7.3 Hz, 2 H), 2.89(t, J = 7.3 Hz, 2 H), 5.30(s, 1 H), 6.40(d, J = 2.3 Hz, 1 H), 7.07(s, 2 H), 7.97(d, J = 2.3 Hz, 1 H), 7.97(brs, 1 H)

#### 実施例38~48

実施例37と同様にして、下記第3表に示す各 化合物を得た。

	rì	,					
艾施例	_ R .	R,	R,	R.	R,	融点 C	'H-NMR δ値 (内部標準: TMS)
3 8	Н	-(CH.),CH,	11	11	-NH-(1)	200-202	CDCl <sub>3</sub> : 0.93(1.J=7.3Hz,3H), 1.3-1.5(a.2H), 1.47(s.18H), 1.6
3 9	*		~	~	-S (C.H.(1)	1,55-157	CDC1:: 0.88(t.J-7.3Hz.3H). 1.2-1.4(e.2H), 1.47(c.18H), 1.5-1.7(e.2H), 2.65(t.J-7.6Hz.2H), 5.3(e.1H), 5.92(c.1H), 5.97(c.1H), 8.14(d.J=2.4Hz.1H), 7.48(c.2H), 8.14(d.J=2.4Hz.1H)
10	~	Ph	~	~	-NH- C.H.(1)	212-214	CDC1,: 1.48(s.18H), 5.31(s.1H), 6.61(d.J=2.2Hz.1H).
4 1	<b>.</b>	,,	~	~	-S-\C.H.(()	229-231	CDCI,: 1.49(s,18H), 5.65(s,1H), 6.55(s,1H), 6.72(d,1=2.4
4 2	- 	-CH(CH <sub>3</sub> ),	"	*	- NH - C. H. (1)	210-224 (dec)	CDC1,: 1.30(d, J*6.9Hz.6H), J.47(e.18H), Z.97(scptel, J-6.9 Hz.HU), 5.27(s, H), 6.18(s, H), 6.48(d, J=2.3Hz, H), 7.19 (s.2H), 7.88(brs.HI), 8.01(d, J=2.2Hz, H)
4 3	"	<b>"</b> .	~	"	-S-\( \bigc_{C, \( \text{R}_{\circ}(\) \)	185-187	CDCI: 1.17(d, J=5.9Hz, 6H), 1.47(e, 18H), 2.91(septet, J=6.9)
4.4	•	Εt	~	~	-MH (1)	230-232	CDC1,: 1.20(t.J=7.88z.3H), 1.47(s.18H), 2.73(q.J=7.6Hz.
4 5		<b>"</b>	~	~	-S C.H.(1)	213-214	CDC1;: 1.20(t.J=7.6Hz,3H), 1.47(s.18H), 2.69(q.J=7.6Hz.

# 特開半3-204877 (10)

実施例 養母 4 6	R, R,  H	R, R. H H	-## (L)	205-207	(a.1H), 5.03(c.1H), (brs.1H), 7.97(d, J=2 CDC1:: 0.9-1.0(a.4H) 1H), 5.62(s.1H), 5.8 (c.2H), 8.10(d, J=2.7 CDC1: 1.44(s.1BH),	(P) BD CS	1.17(s.2H). 7.83
4 8	-CHCHCH	1	C, Ho (1)	1.399.			

特許出額人 株式会社大塚製菓工場 代理人 弁照士 肖山 葆 ほか〔名